## (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

## (43) 国際公開日 2001 年12 月13 日 (13.12.2001)

## **PCT**

## (10) 国際公開番号 WO 01/94311 A1

- (51) 国際特許分類?: C07D 209/34, 235/26, 263/58, 277/68, A61K 31/404, 31/4184, 31/423, 31/428, A61P 43/00, 13/12, 25/00
- (21) 国際出願番号:

PCT/JP01/04796

(22) 国際出願日:

2001年6月7日(07.06.2001)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2000-172353 2000年6月8日(08.06.2000) JP

- (71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): ウェルファイド株式会社 (WELFIDE CORPORATION) [JP/JP]; 〒541-0046 大阪府大阪市中央区平野町二丁目6番9号 Osaka (JP).
- (72) 発明者; および
- (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 足森厚之 (ASHIMORI, Atsuyuki) [JP/JP]. 保理江智 (HORIE, Satoshi) [JP/JP]. 高梨真一 (TAKANASHI, Shinichi) [JP/JP]; 〒358-0026 埼玉県入間市小谷田三丁目7番25 号 ウェルファイド株式会社 創薬研究所内 Saitama (JP).

- (74) 代理人: 庄司 隆(SHOJI, Takashi); 〒101-0032 東京 都千代田区岩本町3丁目2番10号 SN岩本町ビル6階 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### 添付公開書類:

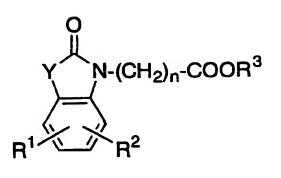
(I)

#### --- 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各*PCT*ガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: CYTOPROTECTORS

(54) 発明の名称: 細胞保護剤



(57) Abstract: Novel cytoprotectors are provided which contain as the active ingredient compounds of the general formula (I) or pharmaceutically acceptable salts thereof wherein Y is CH<sub>2</sub>, S, O, CO, or NR<sup>4</sup>; n is an integer of 1 to 10; R<sup>1</sup> and R<sup>2</sup> are each H, alkyl, OH, alkoxy, halogeno, nitro, amino, or trifluoromethyl; R<sup>3</sup> is H or alkyl; and R<sup>4</sup> is H, alkyl, or aralkyl.

#### (57) 要約:

新規な細胞保護剤を提供する。一般式(I)で表わされる化合物、または、その薬学上有効な塩を有効成分とする細胞保護剤。

$$P^{1}$$
 $P^{1}$ 
 $P^{2}$ 
 $P^{1}$ 
 $P^{2}$ 
 $P^{1}$ 
 $P^{2}$ 
 $P^{1}$ 
 $P^{2}$ 
 $P^{2}$ 

(式中、YはCH<sub>2</sub>、S、O、COまたはNR<sup>4</sup> を、nは1~1 0の整数を、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup> は各々H、アルキル、OH、アルコキシ、 ハロゲン、ニトロ、アミノまたはトリフルオロメチルを、 R<sup>3</sup> はHまたはアルキルを、R<sup>4</sup> はH、アルキルまたはアラルキルを 表す)

## 明細書

## 細胞保護剤

## 5 技術分野

本発明は細胞保護剤に関し、更に詳しくは、細胞保護剤、特に脳細胞、神経細胞、腎細胞の保護に有用な薬剤に関する。

## 背景技術

10 最近、細胞死の概念として、アポトーシスという形が注目されている。アポトーシス(apoptosis、アポプトーシスともいう)とは、細胞の自滅あるいは自死の意味である。このアポトーシスは病理的細胞死である壊死(ネクローシス)とは異なり、遺伝情報として組み込まれた細胞自身の能動的な死であると考えられている。すなわち、何らかの外部的または内部的な要因が引き金となって、アポトーシスを誘導するシグナルが活性化され、細胞自身が能動的に崩壊し、死に到ると考えられている。特に神経(脳)細胞死とアポトーシスの関係が注目されている(特開平8-277222)。

20

#### 発明の開示

本発明の目的は、細胞保護(アポトーシス抑制)作用に優れた医薬品を提供することにある。

また本発明者らは上記の事情を考慮してさらに研究を進めた 25 結果、特定の構造を有する一群の化合物が優れた細胞保護作用を 有することを見出して、本発明を完成した。 本発明は、一般式(I)で表される化合物、又は、その塩を有効成分とする細胞保護剤に関する.

$$O$$
 $V$ 
 $N$ -( $CH_2$ )<sub>n</sub>- $COOR^3$ 
 $R^2$ 
(I)

5 (式中、YはCH2、S、O、COまたはNR4 を、nは1~ 10の整数を、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup> は各々H、アルキル、OH、アルコキ シ、ハロゲン、ニトロ、アミノまたはトリフルオロメチルを、R 3 はHまたはアルキルを、R<sup>4</sup> はH、アルキルまたはアラルキル を表す)

10 以下に詳細を説明する。

15

発明を実施するための最良の形態

本発明、細胞保護剤の有効成分は、 一般式 (I) で表される 化合物又はその薬学上有効な塩である。

$$O$$
 $N$ -( $CH_2$ )<sub>n</sub>- $COOR^3$ 
 $R^1$ 
 $R^2$ 

(式中、YはCH2、S、O、COまたはNR4 を、nは1~10の整数を、R1、R2 は各々H、アルキル、OH、アルコキシ、ハロゲン、ニトロ、アミノまたはトリフルオロメチルを、R3 はHまたはアルキルを、R4 はH、アルキルまたはアラルキルを表す)

一般式(I)中のより好ましい化合物としてはYが $CH_2$ またはSであり、nが $4\sim8$ の整数であり、  $R^1$ 、 $R^2$ がHの化合物である。

10

アルキルとしては炭素数 1 ~ 6 の、直鎖状、分岐鎖状のいずれでもよく、例えばメチル、エチル、n ープロピル、i s o ープロピル、n ーブチル、i s o ープチル、t e r t ーブチル、n ーペンチル、n ー へキシルなどである。アルコキシとしては炭素数 1 ~ 6 の、直鎖状、分岐鎖状のいずれでもよい。例えば、メトキシ、エトキシ、n ー プロポキシ、iso ープトキシ、tertープトキシ、n ー ペントキシ、n ー つ トキシ、iso ープトキシ、tertープトキシ、n ー ペントキシ、n ー へ キシルオキシなどである。アラルキルはアリル部とアルキル部からなり、アリル部としては炭素数 6 ~ 1 0 のアリルが挙げられる。例えば、フェニル、ナフチルなどである。アルキル部は前記のアルキルと同意義である。ハロゲンとしては、塩素、臭素、ヨウ素、フッ素などである。

本発明の化合物の合成方法を以下に例示す。

PCT/JP01/04796 WO 01/94311

合成方法-1:

10

$$Y^a$$
 NH  $X-(CH_2)_n-COOR^{3a}$   $Y^a$  N- $(CH_2)_n-COOR^{3a}$   $R^1$   $R^2$  (III-1)  $R^2$  (I-1)

(式中、YaはS、O、COまたはNR4を、R34はアルキル を、Xは脱離基を、n、R1、R2、R4は、前記と同意義である。)

化合物 (III-1) に於ける、 $R^{3a}$  のアルキルは前記と同 意義である。Xは脱離基を示す。具体的にはハロゲン、スルホニ ルオキシ基が挙げられる。ハロゲンは前記と同意義である。また、 スルホニルオキシ基としては、例えばメタンスルホニルオキシ、 トルエンスルホニルオキシ、ベンゼンスルホニルオキシなどであ る。

当該反応はアミノ基をアルキル化する工程である。すなわち、 化合物 (II) を化合物 (III-1) と、塩基の存在下で反応 15 させ、化合物 (I-1) を合成する。

この反応に用いる塩基としては、水酸化アルカリ金属(水酸化 ナトリウム、水酸化カリウムなど)、水酸化アルカリ土類金属(水 酸化マグネシウム、水酸化カルシウムなど)、炭酸アルカリ金属 20 (炭酸ナトリウム、炭酸カリウムなど)、炭酸アルカリ土類金属

(炭酸マグネシウム、炭酸カルシウムなど)、炭酸水素アルカリ 金属(炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウムなど) などの無機 塩基、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、2,2,6,6ーテトラメチルピペリジン、ピリジン、4ージメチルアミノピリジン、1,5ージアザビシクロ[5.4.0]ウンデセンなどの有機塩基が挙げられる。

当該反応は通常、不活性溶媒中で行い、用いられる不活性溶媒としては、アセトン、クロロホルム、ベンゼン、トルエン、テト 10 ラヒドロフラン、N,N-ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシドなどが挙げられる。当該反応温度は特に限定されないが、通常、室温または加熱下で行う。

## 合成方法-2:

(I-1) 
$$H_2O$$

$$R^1$$

$$N-(CH_2)_n-COOH$$

$$R^2$$
(I-2)

15

(式中、Ya、n、R1、R2 は前記と同意義である。)

化合物 (I-1) を加水分解することにより遊離のカルボン酸 20 (I-2) を合成することができる。例えば、水酸化リチウム、 水酸化ナトリウムもしくは水酸化カリウムなどを用いて塩基性加水分解するか、塩酸もしくは硫酸などを用いて酸性加水分解する等の公知の手法を用いる。

5 合成方法一3:

(II) 
$$X-(CH_2)_n-COOH$$
 (I-2)

(式中、X、nは前記と同意義である。)

10 化合物 (II) と化合物 (III-2) を用い、合成方法-1 と同じ条件で反応させることにより、直接、遊離のカルボン酸(I-2) を合成することもできる。

合成方法-4:

$$O$$
 N-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>COOH 還元 N-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-COOH R<sup>1</sup> (I-3) (I-4)

15

(式中、 n、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>は前記と同意義である。)

2,3-ジオキソインドール体(I-3)のケトン基を還元して2-オキツインドール体(I-4)を合成する。この還元は、公知の方法で行なうことができ、例えば、パラジウム炭素、酸化白金、ラネーニッケルなどの触媒を用いた接触水素還元、ルイス酸存在下で、水素化ホウ素ナトリウムなどによる還元、ルイス酸もしくはトリフルオロ酢酸存在下でのシラン還元、ヒドラジンなどを用いたWolffーKishner還元などを利用することができる。

## 10 合成方法-5:

$$P^{1}$$
 $P^{2}$ 
 $P^{2}$ 
 $P^{2}$ 
 $P^{3aOH}$ 
 $P^{3aOH}$ 

(式中、 Y、n、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>a は前記と同意義である。)

15 遊離のカルボン酸(I-5)をアルコール体(IV)と反応させてエステル体(I-6)を合成する。エステル化自体は公知であり、酸ハライドなどの活性誘導体へ変換した後に、反応させるか、あるいは、適当な縮合剤の存在下で当該反応させることによりエステル体に変換する。

20

この反応に用いられる縮合剤は公知のものを利用できる。具体

的には、ジシクロヘキシルカルボジイミド、N-(3-ジメチルアミノプロピル)-N'-エチルカルボジイミド、カルボニルジイミダゾール、<math>2-エトキシ-1-エトキシカルボニル-1, 2-ジヒドロキノリン、ジエシルホスホリルシアニドなどがある。

5

エステル化反応は、通常、不活性溶媒中で行い、用いる溶媒としては非プロトン性であれば特に限定されない。具体的には、アセトニトリル、ジクロロメタン、クロロホルム、N, Nージメチルホルムアミドなどがある。

10

合成方法 - 6

(VII) <u>酸化</u> (I-3)

(式中、X、n、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>は前記と同意義である。)

15

この合成方法の第1工程は、化合物 (V)と化合物 (VI)と を、合成方法-1と同じ条件で反応させ、化合物 (VII)を合 成するものである。また、第2工程は、化合物 (VII)のアル

15

20

コール部分を酸化して遊離のカルボン酸(I-3)を合成するものである。酸化反応としては公知の手法が利用できる。具体的には、TEMPO(2,2,6,6-テトラメチルピペリジン 1ーオキシル、フリーラジカル)/次亜塩素酸塩、過マンガン酸カリウム、酸化クロム、酸化ルテニウム/過ヨウ素酸塩などを用いて行うことができる。

これらの化合物は、公知の手法に準じて調製することもできる。 (USP5322950、同5389661、特開昭56-97 10 268、同57-108074、同62-187452)

本発明における薬学上有効な塩としては、上記化合物のアルカリ土類金属塩、例えば、ナトリウム塩、カリウム塩など、アルカリ金属塩、例えば、カルシウム塩、アミノ化合物との塩、例えば、トリス(ヒドロキシメチル)アミノメタン、Nーメチルグルカミンなどがある。これらの塩は公知の手法に準じて調製することができる。例えば、1位に遊離のカルボン酸を有する本発明の化合物は、塩を形成するための水酸化物(例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化カルシウム等)と水溶液中で共存させることにより、形成することができる。また、本発明の化合物は水和物でもよい。

本発明の化合物は公知の手法に準じて製剤化することができる。例えば、固形製剤、液剤を調製できる。固形剤としては、散 25 剤、錠剤、カプセル剤等が挙げられる。また、液剤としてはエタ ノール液剤、シクロデキストリン包接体、リポソーム、脂肪乳剤 等が挙げられる。

本発明の化合物は、優れたアポトーシス抑制作用を有することから、細胞、特に脳細胞、神経細胞あるいは腎細胞のアポトーシスを抑え、細胞保護剤として有用である。従って、これらの化合物は、神経疾患、神経変性を伴う疾患、アルツハイマー病、パーキンソン病、ハンチントン舞踏病、筋萎縮性側索硬化症、脊柱管狭窄症、あるいは腎炎、腎不全、糸球体腎炎、ネフローゼ症候群などの腎疾患などの予防ならびに治療に有用である。

- 10 投与経路としては、経口、非経口のいずれでもよい。投与量は、 患者の性別、年齢、病状、体重などに応じて適宜増減することが できる。通常は成人1日当たり、0.1~100mg程度、好ま しくは0.1~1000μgである。
- 15 本発明をより詳細に説明するために、以下に実施例そして、化合物の製造例、製剤例および薬効試験例を挙げるが、本発明はこれらにより何ら限定されるものではない。実施例1~12に示す%は収率である(特に断りがない場合)。実施例17に示すエタノール水溶液の%および実施例21に示すグルタルアルデヒド溶20 液の%は v/v%である。また、実施例21に示すアポトーシス誘導抑制率の%は全ての細胞がアポトーシスを誘導した場合を0%、全ての細胞においてアポトーシスが誘導されなかった場合を100%としたときの、測定結果を百分率で表したものである。

## 25 実施例1

6-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドール-1-イル)へ

.10

## キサン酸の合成

- (1) イサチン (2.16g、14.7mmol)、炭酸カリウム (6.15g、44.5mmol) およびDMF (21mL) の混合物に、室温で6ープロモヘキサン酸エチル(3.14mL、17.6mmol) を滴下した。得られた混合物を室温で47時間撹拌した後、水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、乾燥後、減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサンー酢酸エチル)により分離精製し、6ー(2,3ージヒドロー2,3ージオキソインドールー1ーイル) ヘキサン酸エチルを橙色の油状物質として4.29g(100%)得た。
- (2)(1)で得られた化合物(4.29g、15.2mmo 1)のエタノール(59mL)溶液に0.5M水酸化ナトリウム 水溶液(45mL)を氷冷下で滴下した。得られた混合液を室温 で6時間撹拌後、氷冷し、塩酸で約pH2とした後、クロロホル ムで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、乾燥後、減圧濃縮 した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホル ムーメタノール)により分離精製し、6-(2,3-ジヒドロー 202,3-ジオキソインドール-1-イル)へキサン酸を橙色の固 体として1.68g(43%)得た。
- (3)(2)で得られた化合物(1.68g、6.43mmo 1)にヒドラジン1水和物(13mL)を加え、50分間加熱還 25 流した。反応液を氷冷し、濃塩酸で酸性とした後、クロロホルム で抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、乾燥後、減圧濃縮し

た。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムーメタノール)で分離精製した後、クロロホルムーヘキサンより再結晶し、表題化合物を白色結晶として974mg(61%)得た。

5

mp 1 3 6. 5~1 3 7. 5℃ (クロロホルムーへキサン)  $^{1}$ H  $^{-}$ NMR (400MHz、CDCl<sub>3</sub>)  $\delta:1$ . 43 (m, 2H), 1. 70 (m, 4H), 2. 36 (t, J=7. 3Hz, 2H), 3. 53 (s, 2H), 3. 72 (t, J=7. 3Hz, 2H), 6. 83 (d, J=7. 9Hz, 1H), 7. 03 (t, J=7. 3Hz, 1H), 7. 20~7. 32 (m, 2H) MS (FAB+) m/z:248 (MH+)  $^{-}$ C<sub>14</sub>H<sub>17</sub>NO<sub>3</sub> について

理論値: C, 68.00; H, 6.93; N, 5.66 15 実測値: C, 67.64; H, 6.98; N, 5.62

実施例2

<u>7-(2,3-ジェドロ-2-オキソインドール-1-イル)へ</u> プタン酸の合成

mp56~57℃ (酢酸エチルージイソプロピルエーテル)
25  ${}^{1}H-NMR$  (400MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta:1.25~1.5$  0 (m,4H), 1.50~1.80 (m,4H), 2.32 (t,

J = 7. 3 H z, 2 H), 3. 5 1 (s, 2 H), 3. 6 8 (t, J = 7. 3 H z, 2 H), 4 L L, 4 L, 5 L,

5 MS'(EI) m/z : 261 (M+)

· C<sub>15</sub> H<sub>19</sub> N O<sub>3</sub> について

理論値: C, 68. 94; H, 7. 33; N, 5. 36

実測値: C, 68. 95; H, 7. 29; N, 5. 35

10 実施例3

<u>5-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドール-1-イル)ペ</u> ンタン酸の合成

mp98~99℃ (酢酸エチル-ヘキサン)

 $^{1}$ H-NMR (400MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1. 60~1. 8 5 (m, 4H), 2. 42 (t, J=7Hz, 2H), 3. 53 (s,

20 2 H), 3. 7 4 (t, J = 7 H z, 2 H), 6. 8 3 (d, J = 8 H z, 1 H), 7. 0 3 (t, J = 8 H z, 1 H), 7. 2 0  $\sim$  7. 4 5 (m, 2 H)

MS (E I) m/z: 233 (M+)

C<sub>18</sub>H<sub>15</sub>NO<sub>8</sub> について

25 理論値: C, 66. 94; H, 6. 48; N, 6. 0<sup>2</sup>0 実測値: C, 66. 71; H, 6. 39; N, 5. 88 実施例4

# <u>4-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドール-1-イル)ブタン酸の合成</u>

4 - プロモプタン酸エチル(2.43 m L、17.0 m m o l) を用いる以外は、実施例1と同様の反応により、表題化合物を白色結晶として1.51g(通算収率49%)得た。

mp129~130℃ (クロロホルムーヘキサン)

 $^{1}H-NMR$  (400MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 2.02 (m, 2) 10 H), 2.47 (t, J=7.1Hz, 2H), 3.55 (s, 2)

H), 3.81 (t, J = 7. 1 Hz, 2 H), 6.91 (d, J = 7.8 Hz, 1 H), 7.05 (t, J = 7.4 Hz, 1 H),

7.  $22 \sim 7$ . 34 (m, 2H)

MS (FAB+) m/z : 2 2 0 (MH+)

15 C<sub>12</sub> H<sub>13</sub> NO<sub>3</sub> について

理論值: C, 65.74; H, 5.98; N, 6.39

実測値: C, 65.46; H, 5.95; N, 6.36

実施例5

25

- 3-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドール-1-イル)プロピオン酸の合成
  - (1) イサチン (2.09g、14.2 m m o l)、炭酸カリウム (5.94g、43.0 m m o l) および D M F (20 m L) の混合物にアクリル酸エチル (2.40 m L、22.1 m m o l) を加え、80~85℃で2.5時間撹拌した。反応液を氷冷し、水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、

乾燥後、減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル)により分離精製し、3ー(2, 3ージヒドロー2, 3ージオキソインドールー1ーイル)プロピオン酸エチルを橙色の油状物質として451mg(13%)得た。(2)(1)で得られた化合物(449mg、1.82mmo1)を用い、実施例1(2)、(3)と同様の反応により、表題化合物を微黄色結晶として215mg(通算収率33%)得た。

mp153~155℃ (クロロホルムーヘキサン)

- 10  ${}^{1}H-NMR$  (400MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ : 2.77 (t, J = 7.3Hz, 2H), 3.54 (s, 2H), 4.03 (t, J = 7.3Hz, 2H), 6.92 (d, J=7.8Hz, 1H), 7.05 (t, J=7.6Hz, 1H), 7.18~7.35 (m, 2H)
- 15 MS (FAB+) m/z:206 (MH+) C<sub>11</sub>H<sub>11</sub>NO<sub>3</sub> について

理論値: C, 64.38; H, 5.40; N, 6.83 実測値: C, 64.39; H, 5.46; N, 6.84

20 実施例6

<u>8-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドールー1-イル)オ</u> <u>クタン酸の合成</u>

(1) イサチン(2.07g、14.1mmol)、炭酸カリウム(5.88g、42.5mmol)およびDMF(20mL)
 25 の混合物に8-プロモー1ーオクタノール(3.61mL、21.1mmol)を加え、室温で13時間撹拌した。反応液に水を加

え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、乾燥後、減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル)により分離精製し、8-(2,3-ジヒドロ-2,3-ジオキソインドール-1-イル)オクタン-1-オールを濃橙色の固体として2.71g(70%)得た。

- (2)(1)で得られた化合物(2.61g、9.46mmol)、 塩化トリオクチルメチルアンモニウム(26mg、0.064m m o 1) のジクロロメタン (5 7 m L) 溶液に、氷冷下で臭化カ リウム (226 mg、1.90 mmol) の水溶液 (4.7 mL) 10 およびTEMPO (25 mg、0.12 mmol) を加えた。得 られた混合物に、氷冷下で次亜塩素酸ナトリウム水溶液(1.3 7 M、1 5. 9 m L)、炭酸水素ナトリウム (2. 4 4 g、2 9. 0 m m o l ) および水 ( 1 5 . 9 m L ) からなる溶液を滴下した。 得られた混合物を氷冷下で50分間撹拌した後、1M塩酸で酸性 15 とし、ジクロロメタンで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、 乾燥後、減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフ ィー (クロロホルムーメタノール)により分離精製し、8 ー(2, 3-ジヒドロ-2,3-ジオキソインドール-1-イル)オクタ ン酸を橙色の固体として1. 48g(54%)得た。 20
  - (3)(2)で得られた化合物(1.48g、5.11mmol)を用い、実施例1(3)と同様の反応により、表題化合物を淡黄色の結晶として470mg(33%)得た。

 $^{1}H-NMR$  (400MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1.36 (brs, 6 H), 1. 6 5 (m, 4 H), 2. 3 4 (t, J = 7. 3 H z. 2 H), 3 . 5 3 (s, 2 H), 3 . 7 0 (t, <math>J = 7 . 3 H z, 2 H), 6 . 8 3 (d, J = 7 . 9 H z, 1 H), <math>7 . 0 3 (t, $J = 7.6 Hz, 1H), 7.22 \sim 7.32 (m, 2H)$  $MS (FAB^+) m/z : 2.76 (MH^+)$ 

C16 H21 NO3 について

理論値: C, 69. 79; H, 7. 67; N, 5. 09

実測値: C, 69.47; H, 7.68; N, 5.11

10

実施例7

ナン酸の合成

9-ブロモ-1-ノナノール (3.20mL、17.3mmo 1)を用いる以外は実施例6と同様の反応により、表題化合物を 15 微黄色結晶として1.10g(通算収率26%)得た。

m p 6 2 ~ 6 3 ℃ (エーテル)

 $^{1}H-NMR$  (400MHz, CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.33 (m, 8) H), 1. 64 (m, 4H), 2. 34 (t, J = 7. 6Hz, 2 20 H), 3. 53 (s, 2H), 3. 70 (t, J = 7. 3Hz, 2 H), 6.83 (d, J = 7.8Hz, 1H), 7.03 (t, J $= 7.4 Hz, 1H), 7.20 \sim 7.32 (m, 2H)$ MS (FAB+) m/z : 290 (MH+)

C17 H23 NO3 について 25

理論値:C, 70. 56;H, 8. 01;N, 4. 84

実測値: C, 70. 26; H, 8. 11; N, 4. 79

実施例8

10...

<u>7-(2,3-ジヒドロー5-メトキシー2-オキソインドール</u>

5 <u>- 1 - イル)ヘプタン酸の合成</u>

Bartlettらの方法(J. Am. Chem. Soc.、80、126~136、1958)により合成した5-メトキシイサチン(1.70g、9.60mmol)を用い、実施例2と同様の反応により、表題化合物を淡黄色結晶として893mg(通算収率32%)得た。

mp116~117℃ (クロロホルムーヘキサン)

 $^{1}$ H-NMR (400MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1. 30~1. 4 0 (m, 4H), 1. 55~1. 70 (m, 4H), 2. 33 (t,

- 15 J = 7. 3 H z, 2 H), 3. 4 8 (s, 2 H), 3. 6 5 (t, J = 7. 3 H z, 2 H), 3. 7 7 (s, 3 H), 6. 7 0 (d, J = 8. 3 H z, 1 H), 6. 7 7 (dd, J = 8. 3 H z, J' = 2. 4 H z, 1 H), 6. 8 6 (d, J = 2. 4 H z, 2 H)

  MS (FAB+) m/z: 2 9 1 (MH+)
- 20 C<sub>16</sub> H<sub>21</sub> NO<sub>4</sub> について

理論値: C, 65.96; H, 7.27; N, 4.81 実測値: C, 65.73; H, 7.18; N, 4.77

実施例9

25  $7-(2, 3-ジヒドロ-5-ヒドロキシ-2-オキソインド- <math>\nu-1-4\nu$ ) ヘプタン酸の合成

-78℃で実施例8の目的化合物(500mg、1.72mm o 1)のジクロロメタン溶液(30mL)に三臭化ホウ素(1mL)を加え、室温まで昇温した後、同温で3時間撹拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した後、抽出液を水、飽和食塩水で洗浄し、乾燥した。溶媒を減圧下で留去し、得られた残渣をアセトンーへキサンにて再結晶することにより、表題の化合物を淡黄色結晶として400mg(収率84%)得た。

m p 1 3 0 ~ 1 3 1 ℃ (アセトン-ヘキサン)

 $MS (FAB^+) m/z : 277 (MH^+)$ 

C<sub>15</sub>H<sub>19</sub>NO<sub>4</sub> について

理論值: C, 64. 97; H, 6. 91; N, 5. 05

実測値: C, 64.80; H, 6.88; N, 4.90

**20** ..

実施例10

<u>7-(2,3-ジヒドロ-2-オキソベンゾチアゾール-3-イル) ヘプタン酸の合成</u>

2-ハイドロキシベンゾチアゾール(1.00g、6.62m 25 mol)のDMF溶液(20mL)に、0℃で60%水素化ナト リウム(662mg、16.6mmol)を加えた後、7-ブロ モヘプタン酸(1.66g、7.94mmol)のDMF溶液(10mL)を滴下した。反応溶液を70~80℃で1.5時間攪拌した後、反応溶液を室温に戻し、1M塩酸(100mL)を加えた。この混合溶液を酢酸エチルにて抽出し、得られた有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、乾燥した。溶媒を減圧下で濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン一酢酸エチル)で精製した後、酢酸エチルージイソプロピルエーテルーヘキサンにて再結晶することにより表題化合物を淡黄色の結晶として477mg(26%)得た。

. 10

mp73~74℃(酢酸エチルージイソプロピルエーテルーへキ サン)

 $^{1}H-NMR$  (400MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta:1.30\sim1.5$ 0 (m, 4H), 1.60 $\sim1.70$  (m, 2H), 1.70 $\sim1.$ 15 80 (m, 2H), 2.35 (t, J=7.4Hz, 2H), 3. 94 (t, J=7.3Hz, 2H), 7.04 (d, J=7.8 Hz, 1H), 7.16 (t, J=7.8Hz, 1H), 7.32 (t, J=7.8Hz, 1H), 7.43 (d, J=7.8Hz,

1 H)

20 MS (EI) m/z 279 (M+)

C14 H17 NO3 S について

理論値: C, 60.19; H, 6.13; N, 5.01

実測値: C, 60.37; H, 6.05; N, 4.62

25 実施例11

7-(2,3-ジヒドロ-2-オキソベンソオキサゾール-3-

## イル) ヘプタン酸の合成

2-ハイドロキシベンゾオキサゾール(1.00g、7.41 mmol)を用いる以外は、実施例10と同様の反応により、表 題化合物を無色結晶として562mg(収率29%)得た。

m p 7 0 ~ 7 2 ℃ (酢酸エチルーヘキサン)

 $^1\,H-N\,M\,R$  (400MHz, CDCls)  $\delta$ :1.35  $\sim$ 1.5 5 (m, 4 H), 1.50 $\sim$ 1.70 (m, 2 H), 1.70 $\sim$ 1. 85 (m, 2H), 2.33 (t, J = 7.3Hz, 2H), 3.80 (t, J=7. 3 Hz, 2 H), 6. 95 (d, J=7. 8

Hz, 1H),  $7.05 \sim 7.30$  (m, 3H) 10

MS (E I) m/z 2 6 3 (M<sup>+</sup>)

C14 H17 NO4 について

理論値: C, 63.87; H, 6.51; N, 5.32

実測値: C, 63.74; H, 6.44; N, 5.19

.15

## 実施例12

7-(2,3-ジヒドロ-2-オキソベンゾイミダ イル) ヘプタン酸の合成

2-ハイドロキシベンソイミダゾール(1.00g、7.46 mmo1)を用い、実施例2と同様の反応により、表題化合物を 20 無色結晶として356mg (通算収率18%) 得た。

mp109~110℃ (酢酸エチルージイソプロパノールーへキ サン)

 $^{1}\,H-N\,M\,R$  (400MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ :1.26 (br. 25 s, 4H), 1.  $35\sim1$ . 50 (m, 2H), 1.  $50\sim1$ . 6

5 (m, 2H), 2. 16 (t, J = 7. 3 H z, 2H), 3. 7 4 (t, J = 7. 3 H z, 2H), 6.  $9 5 \sim 7$ . 00 (m, 3H), 7. 09 (d, J = 6. 8 H z, 1H), 10. 7 8 (s, 1H), 11. 96 (s, 1H)

5 MS(EI) m/z:262 (M+) C<sub>14</sub>H<sub>17</sub>NO<sub>4</sub>・1/5H<sub>2</sub>Oについて

理論値: C, 63.24; H, 6.97; N, 10.54

実測値: C, 63.41; H, 6.99; N, 10.26

10 上記の実施例と同様にして以下の化合物を合成した。

# 実施例13

7-(5-プロモー2, 3-ジヒドロー2-オキソインドールー1-イル) ヘプタン酸

- $^{1}$ H-NMR (400MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1.  $^{3}$ 1  $\sim$ 1. 44 (m, 4H), 1.  $^{5}$ 7  $\sim$ 1.  $^{7}$ 3 (m, 4H), 2.  $^{3}$ 5 (t,  $^{5}$ 5 J=7.  $^{3}$ 3 Hz, 2H), 3.  $^{5}$ 5 2 (s, 2H), 3.  $^{6}$ 8 (t,  $^{5}$ 7 J=8.  $^{3}$ 3 Hz, 1H),  $^{5}$ 7.  $^{5}$ 9 0 (brs, 1H),  $^{6}$ 7.  $^{7}$ 0 (d,  $^{5}$ 7 J=8.  $^{3}$ 3 Hz, 1H),  $^{5}$ 7.  $^{5}$ 8 3  $^{5}$ 7. 44 (m, 2H)
- 20C15H18NBrO3 について理論値: C, 52.96; H, 5.33; N, 4.12実測値: C, 52.97; H, 5.34; N, 4.46

## 実施例14

 $\frac{7 - (2, 3 - \Im \cup \forall \cup \cup -5 - 7 ) \cup \neg \cup \neg \cup \neg}{-1 - 7 \cup \neg}$ 

 $^{1}H-NMR$  (400MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1.  $32\sim1$ . 44(m, 4H), 1.  $59\sim1$ . 72(m, 4H), 2. 35 (t, J=7. 3Hz, 2H), 3. 52 (s, 2H), 3. 69 (t, J=7. 3Hz, 2H), 6. 73 (m, 1H), 6.  $93\sim7$ .

5 04 (m, 2H)

C<sub>15</sub>H<sub>18</sub>NFO<sub>3</sub> について

理論値: C, 64.50; H, 6.50; N, 5.01

実測値: C, 64.35; H, 6.61; N, 5.26

10 実施例15

<u>7-(2,3-ジヒドロ-5-メチル-2-オキソインドールー</u> 1-イル) ヘプタン酸

 $_{1}H-NMR$  (400MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta:1$ .  $_{3}0\sim1$ . 43 (m, 4H), 1.57 $\sim1$ . 73 (m, 4H), 2.33 (s, 3H), 2.34 (t, J=7.3Hz, 2H), 3.50 (s, 2H), 3.68 (t, J=7.4Hz, 2H), 6.72 (d, J=8.3Hz, 1H), 7.02 $\sim$ 7.10 (m, 2H), 8.98 (brs, 1H)

 $C_{16}H_{21}NO_{3}$  について:

 20
 理論値: C, 69.79; H, 7.69; N, 5.09

 実測値: C, 69.62; H, 7.55; N, 5.29

実施例16

7-(2,3-ジヒドロ-5-ニトロ-2-オキソインドールー

25 <u>1ーイル)へプタン酸</u>

 $^1\,H-N\,M\,R$  (400MHz, CDCl3)  $\delta$ :1.32  $\sim$  1.

48 (m, 4H), 1.48~1.80 (m, 4H), 2.36 (t, J=7.3Hz, 2H), 3.63 (s, 2H), 3.76 (t, J=7.3Hz, 2H), 6.90 (d, J=8.7Hz, 1H), 8.15 (s, 1H), 8.26 (d, J=8.3Hz, 1H)  $C_{15}H_{18}N_2O_5$  について:

理論值:C, 58.82; H, 5.92; N, 9.15

実測値: C, 58.89; H, 5.84; N, 9.04

各実施例で合成された化合物と一般式 (I) 中で定義されたY、
10 n、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>との関係を表1に示した。
【表1】

実施例	Υ	n	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R³
1	CH <sub>2</sub>	5	Н	Н	Н
2	CH <sub>2</sub>	6	Н	Н .	Н
3	CH <sub>2</sub>	4	Н	H .	Н
4	CH <sub>2</sub>	3	Н	Н.	н
5	CH <sub>2</sub>	2	Н	Н	н
6	CH <sub>2</sub>	7	Н	н	Н
7	CH <sub>2</sub>	8	Н	Н	Н
8	CH <sub>2</sub>	6	5-MeO	н	Н
9	CH <sub>2</sub>	6	5-OH	Н	Н
10	S	6	Н	Н	Н
11	0	6	Н	н	Н
12	NH	6	н	Н	H

13	CH <sub>2</sub>	6	5-Br	н	н
14	CH <sub>2</sub>	6	5-F	н	н
15	CH <sub>2</sub>	6	5-Me	н	, Н
16	CH <sub>2</sub>	6	5-NO <sub>2</sub>	Н	н

## 実施例17

製剤例1 (シクロデキストリン包接化)

実施例1~16において調製された各本発明化合物17mgをエタノール0.2mLに溶解した溶液にβーシクロデキストリン257mgを水6mLに加温溶解して調製した溶液を加え、45℃で混和した後に室温に戻し、沈殿を析出させた。これを0℃で一夜放置後に濾過し、50%エタノール水溶液で洗浄した後、滅菌乾燥することにより、シクロデキストリン包接化物を得た。

10

# 実施例18

製剤例2 (リポソーム化)

卵黄ホスファチジルコリン60mgおよびオレイルアミン1 1mgをクロロホルム5mLに溶解した後に、実施例1~16に おいて調製された各本発明化合物 3 0 μgをエタノール100 μLに溶解したものを加え、ナス型フラスコに入れ、ロータリー エバポレーターで溶媒を留去した。これに 0.1 M等張リン酸緩 衝液(p H 5)1mLを加え、振盪、超音波処理(ソニケート) および遠心分離した後、上清を 0.2 μ m のメンブランフィルタ つで濾過し、リポソーム製剤を得た。 製剤例3(エタノール溶液)

実施例 1 ~ 1 6 において調製された各本発明化合物 5 0 0 μg をエタノール 1 m L に溶解することにより、エタノール溶液剤を得た。これは用時、生理食塩液またはブドウ糖液等で希釈して用いる。

## 実施例20

10

15

製剤例4 (脂肪乳剤化)

精製大豆油30gに高度精製卵黄リン脂質5.4g、実施例1~16において調製された各本発明化合物1.5mgおよびオレイン酸0.72gを加え、40~75℃で加温溶解した。これに蒸留水200mLを加え、次いで、日本薬局方グリセリン7.5gを加え、20~40℃の蒸留水で全量を300mLとし、ホモジナイザーで粗乳化した。さらにマントンーガウリン型ホモジナイザーで高圧乳化し、均質化された微細の脂肪乳剤を得た。この乳剤の平均粒子径は0.15~0.4μmであり、1μm以上の粒子は含有しなかった。

## 実施例21

20 薬効試験 1:アミロイドベータペプチドによるアポトーシス誘導に対する本発明化合物の抑制効果

1) ラット大脳皮質ニューロンの培養

胎生17日齢のラット胎仔の大脳より皮質部位を氷冷下で摘出し、細断後、神経細胞分散液(SUMILON)を用いて、細25 胞を分散させた。その後、予めポリエチレンイミンコートした培養フラスコに細胞を約1.7×105 個/cm² の密度で播き、

5

10

15

4日間培養後、次の試験に供した。なお、培養液は、B 2 7 サプリメント (1/50 容量)、 2- メルカプトエタノール  $(27.5 \mu M)$ 、L- グルタミン酸  $(25 \mu M)$  およびグルタミン  $(0.5 \mu M)$  を添加したNeurobasal培地(ギプコ社製)を用いた。

2) アミロイドベータペプチドによるアポトーシスの誘導と本発 明化合物の添加

アミロイドベータペプチド25-35( $A\beta_{25-35}$ )を、1 m Mの濃度になるように蒸留水に溶解し、37  $\mathbb{C}$ で約1週間インキュベートし、 $Aged-A\beta_{25-35}$  を調製した。神経細胞へのアポトーシスの誘導は、 $10\mu$  Mの $Aged-A\beta_{25-35}$  を含む上記培養液(L-グルタミン酸は除く)に交換することによって行った。また、本発明化合物をDMSOに溶解後、 $Aged-A\beta_{25-35}$  を添加すると同時に培養液に添加した。その終濃度は0.1 または $1\mu$  Mとした。

## 3) アポトーシスの検出

アポトーシス誘導の24時間後、細胞をPBS (一)で洗浄し、20 1%グルタルアルデヒド溶液 (PBS溶液)を用いて、室温で30分間固定した。次に、PBS (一)で2回洗浄後、1mMへキスト33342溶液 (PBS溶液)で約2分間反応させた。その後、蛍光顕微鏡下で、任意の4~6視野について核クロマチンの形態観察を行い、正常細胞数およびアポトーシス陽性細胞数 (クロマチンの断片化または凝集を認める細胞)をカウントし、アポトーシス誘導抑制率 (%)を算出した。結果を表2に示す。表2

中の化合物番号は該化合物を合成した実施例の番号を示す。

## 【表 2】

化合物	アポトーシス誘導抑制率(%)		
(実施例)	0. 1 μ M のと	1μΜのとき	
	き		
1	2 9	4 9	
2	3 5	5 1	
3	3 5	5 0	
6	3 8	5 0	
7	3 6	4 7	
1 0	4 4	4 2	

5

## 実施例22

## 薬効試験 2

実施例1~16において調製された本発明化合物をヒドロキシ プロピルメチルセルロースに30mg/2mLとなるように懸 0 濁後、正常ラット(雌性、体重約200g)に30mg/kg体 重の投与量で経口投与したが、致死例は観察されなかった。

## 実施例23

以下の原料を用いて錠剤を調整した。

15 実施例1~16において調製された本発明化合物 10g、直打 用微粒 No. 209(富士化学社製) 110g、結晶セルロース 60g、CMCカルシウム 18g、ステアリン酸マグネシウム 2g。

上記成分 (ステアリン酸マグネシウム以外のもの)を、混合機を用いて混合し、全質均等にした混合末にステアリン酸マグネシウムを添加して短時間 (30秒)混合し、混合末を打錠して、1錠200mgの錠剤とした。

## 実施例 2.4

以下の原料を用いて、カプセル剤を調製した。

10 実施例 1 ~ 1 6 において調製された本発明化合物 5 0 g、乳糖 9 3 0 g、ステアリン酸マグネシウム 2 0 g。

上記成分を均一に混合し、混合紛体をハードゼラチンカプセルに 200mgずつ充填した。

## 15 産業上の利用可能性

本発明は細胞保護剤に関し、更に詳しくは細胞保護剤、特に脳細胞、神経細胞、腎細胞の保護に有用な薬剤に関する。

· 5

#### 請求の範囲

1. 一般式 (I) で表わされる化合物、または、その薬学上有効な塩を有効成分とする細胞保護剤。

$$P$$
 $N$ -( $CH_2$ )<sub>n</sub>- $COOR^3$ 
(I)

(式中、YはCH<sub>2</sub>、S、O、COまたはNR<sup>4</sup> を、nは $1\sim 1$  0の整数を、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup> は各々H、アルキル、OH、アルコキシ、ハロゲン、ニトロ、アミノまたはトリフルオロメチルを、R<sup>3</sup> はHまたはアルキルを、R<sup>4</sup> はH、アルキルまたはアラルキルを表す)

10 す)
2.一般式(I)の化合物に於いて、YはCH2またはS、nが4~8の整数、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>が各々Hである請求項1の細胞保護剤。3.一般式(I)の化合物が、6-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドール-1-イル)へキサン酸、7-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドールー1ーイル)へプタン酸、5-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドールー1ーイル)ペンタン酸、8-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドールー1ーイル)オクタン酸、9-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドールー1ーイル)ノナン酸および7-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドールー1ーイル)ノナン酸および7-(2,3-ジヒドロ-2-オキソベンゾチアゾール-3-イル)へプタン酸からなる群から選ばれる請求項1の細胞保護剤。

- 31
- 4. 化合物の薬学上有効な塩が、アルカリ土類金属塩である請求 項1~3の何れか一項の細胞保護剤。
- 5. 脳細胞、神経細胞、および腎細胞の保護に有用な請求項1~ 4の何れか一項の細胞保護剤。
- 6. 固形剤または液剤である請求項1~5の何れか一項の細胞保 5 護剤。
  - 7. 投与量が、成人1日あたり0. 1~100mgである請求項 1~6の何れか一項の細胞保護剤。
- 8.5-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドール-1-イル)
- ペンタン酸、6-(2,3-ジヒドロ-2-オキソインドール-10 1-イル) ヘキサン酸、7-(2,3-ジヒドロ-2-オキソイ ンドールー1ーイル) ヘプタン酸、8-(2,3-ジヒドロ-2 - オキソインドール-1-イル) オクタン酸、9-(2,3-ジ ヒドロー2ーオキソインドールー1ーイル) ノナン酸および7ー
- (2,3-ジヒドロー2-オキソベンゾチアゾール-3-イル) 15 ヘプタン酸からなる群から選ばれる化合物、または、その薬学上 有効な塩。
  - 9. 請求項1の中の一般式(I)で表される化合物、または、その 薬学上有効な塩を患者に投与することなからなる細胞を保護す る方法。
  - 10. 細胞保護剤を調製するための、請求項1中の一般式(I)で 表される化合物、または、その薬学上有効な塩の使用。

20